

**مادة الكيمياء**

**الصف الاول الثانوي مسارات**

**اسم المدرسة................**

**أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام 1444هـ**

**الاسم:** ........................................................................................................ **الصف:** ..........................................

**ــــــــــ10**

**السؤال الأول :**

**اختار الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :**

1. **ما هو العنصر الذي يحتوي على 6 إلكترونات في طبقاته الخارجية؟**

**أ- الأكسجين ب- النيتروجين ج- الكربون د- الهيدروجين**

1. **ما هو نوع الروابط الكيميائية التي تحدث بين الذرات في المركبات الأيونية؟**

**أ- رابطة تساهمية ب- رابطة تساهمية متعددة ج- رابطة تساهمية بسيطة د- رابطة أيونية**

1. **ما هو اسم المركب الكيميائي HCl؟**

**أ- حمض الكبريتيك ب- حمض الهيدروكلوريك ج- حمض النيتريك د- حمض الخليك**

1. **ما هو الصيغة الكيميائية لمركب كربونات الكالسيوم؟**

**أ CaCO3 - ب- CaCO2 ج CaCl2 - د CaSO4 -**

1. **ما هو اسم المركب الكيميائي H2SO4؟**

**أ- حمض الكبريتيك ب- حمض الهيدروكلوريك ج- حمض النيتريك د- حمض الخليك**

1. **ما هو اسم المركب الكيميائي NH3 ؟**

**أ- أمونيا ب- نترات الأمونيوم ج- أزيد الأمونيوم د- أزوت الأمونيوم**

1. **ما هو العنصر الكيميائي الذي يوجد في الجدول الدوري في المجموعة الثانية والدورة الثانية؟**

**أ- المغنيسيوم ب- الكالسيوم ج- الألمنيوم د- النحاس**

1. **ما هي مجموعة العناصر الكيميائية التي تشمل النيتروجين والفوسفور والزرنيخ؟**

**أ- المجموعة الخامسة ب- المجموعة السادسة ج- المجموعة السابعة د- المجموعة الثامنة**

1. **ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأوكسجين؟**

**أ- O2 ب- O3 ج OH - د- H2O**

1. **ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأمونيا؟**

**أ- NH3 ب- NaOH ج- H2SO4 د- HCl**

**ـــــــــــ**

**5**

**السؤال الثاني :**

أ/ **قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **وجة المقارنة** | **البحث النظري** | **البحث التطبيقي** |
| **المفهوم العلمي** |  |  |

**ـــــــــــ**

**5**

**ب/ اكتب تفسيرا علميًا لكل من :**

**1/ تستخدم المواد الكيميائية في العديد من الصناعات مثل الصناعات الدوائية والزراعية والإلكترونية؟**

...................................................................................................

...................................................................................................

**2/ استخدام الأنابيب الزجاجية في التجارب الكيميائية بدلاً من الأنابيب البلاستيكية؟**

...................................................................................................

...................................................................................................

**3/ تتغير درجة الحموضة في المحاليل عند إضافة مادة قلوية أو حمضية إليها؟**

...................................................................................................

...................................................................................................

**4/ يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية في حسابات الكيمياء؟**

...................................................................................................

...................................................................................................

**5/ تتفاعل العناصر الكيميائية مع بعضها البعض**

...................................................................................................

...................................................................................................

**السؤال الثالث :**

**ـــــــــــ**

**10**

**ضع علامة (✔ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( 🗙 ) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **يمكن للعناصر الكيميائية أن تتفاعل مع بعضها البعض لتشكل مركبات جديدة.** | **( )** |
| 1. **تتشابه خواص العناصر الكيميائية دائمًا مع بعضها البعض.** | **( )** |
| 1. **تعتبر الروابط الكيميائية بين العناصر نتيجة لجاذبية الإلكترونات نحو النواة.** | **( )** |
| 1. **يمكن للمواد الكيميائية أن تتفاعل مع الحرارة والضوء والضغط.** | **( )** |
| 1. **لا يمكن للمواد الكيميائية أن تتغير لونها إلا عند تعرضها للحرارة.** | **( )** |
| 1. **الأحماض هي مواد كيميائية تتفاعل مع القواعد لتشكل ملح وماء.** | **( )** |
| 1. **تتحدث التفاعلات الكيميائية بسرعة ثابتة بغض النظر عن درجة الحرارة.** | **( )** |
| 1. **يمكن استخدام المؤشرات الحمضية-القاعدية لتحديد درجة الحموضة في المحاليل الكيميائية** | **( )** |
| 1. **يمكن استخدام المذيبات لتذويب المواد الكيميائية وتحفيز التفاعلات الكيميائية.** | **( )** |
| 1. **يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية لحساب كميات المواد المتفاعلة في التفاعلات الكيميائية.** | **( )** |

16

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **المملكة العربية السعودية** | |  | |  | **اسم الطالب:** |
| **وزارة التعليم** | | **رقم الجلوس : رقم اللجنه :** |
| **الإدارة العامة للتعليم بمحافظة ...........بنين )** | | **30** | | **الصف : الأول الثانوي- السنه المشتركة** |
| **مدرسة ................** | | **اختبار الفصل الدراسي الثالث – الدور الأول - 1444 ه -1445 ه** |
| **الدرجة كتابه** | | **فقط** | | | **زمن الاختبار / ساعتين ونصف** |
| **اسم المصحح** | **أ / ...........** | | **توقيعه** | | **المادة / كيمياء 1** |
| **اسم المراجع** | **أ /** | | **توقيعه** | | **المدقق وتوقيعه /** |

**اختبار الفصل الدراسي الثالث –الدور الاول لعام 1444 هـ**

**السؤال الاول : ( أ ) ضع علامه ( √ ) امام العبارة الصحيحة او علامه ( × ) امام العبارة الخاطئه :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **م** | **العباره** | **العلامه** |
| **1** | **حجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت** |  |
| **2** | **جسيمات الفا تحمل شحنة +1** |  |
| **3** | **يطلق على الكتلة المولية هي كمية المادة الحاوية على عدد أفوجادرو من الذرات او الايونات او الجزيئات** |  |
| **4** | **أول من اعتقد بوجود الذرات بناء على تجارب عملية هو العالم دالتون وشاويك** |  |
| **5** | **العدد الذري الموجود في ذرة الماغيسيوم عددها الكتلي 24 والعدد الذري 12 فان عدد الالكترونات 34** |  |
| **6** | **اذا كانت الكتلة المولية للعناصر Li=6 و CI=35 فان الكتلة المولية LiCI=41g \ moI** |  |
| **7** | **يسمى المركب FeSO4 كبريتات الحديد ( II )** |  |
| **8** | **في التفاعل النووي تكون الانوية للعناصر لاتتغير ويحدث تفاعل كيميائي** |  |
| **9** | **الصيغة الكيميائية لمركب نترات النحاس (II ) هي CUNO3** |  |
| **10** | **عند تفاعل 34g من الذهب مع 45.4g غاز الاكسجين فإن كتلة أكسيد الذهب الثلاثي الناتج 90.4g** |  |

**( ب ) اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-**

**1 – لحل أي مشكلة والتحقق من عمل العلماء الاخرين نستخدم : -**

**أ ) البحث التطبيقي ب ) النماذج ج ) الطريقة العلمية د ) البحث النظري**

**2 - نوع التفاعل :** **H2(g) + CI2(g) 2 HCI**

**أ ) احتراق ب ) تكوين ج ) احلال بسيط د ) تفكك**

**3 – نظائر العنصر متشابه ب**

**أ ) العدد الكتلي ب ) الخواص الكيميائية ج ) عدد النيوترونات د ) الخواص الفيزيائية**

**4– عدد المولات الموجودة في 120g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له 40g \ moI تساوي**

**أ ) 3 ب ) 0.5 ج) 480 د ) 8**

**5 - طريقة فصل الاصباغ عن بعضها البعض باستخدام طريقة : -**

**أ ) التقطير ب ) الترشيح ج ) البلورة د) الكروماتوجرافيا**

**ا ج ) اكتب التوزيع الإلكتروني لذرة الالومينيوم**

**13AI : اقلب الورقة**

**السؤال الثاني ( أ ) : ضع المصطلح العلمي المناسب ؟.**

**السؤال الثاني : ( أ ) : ( الكتلة الذرية - الوزن – الراسب - النموذج – البروتون – المخلوط المتجانس )**

**8**

**1 – جسيم يوجد داخل نواة الذرة موجب الشحنة ..........................................**

**2 – متوسط كتل النظائر العناصر ................................................**

**3 – تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبانات التجريبية .................................**

**4 – ذو تركيب ثابت وتمتزج مكوناته بانتظام ...................................**

**5 - .مقياس لقوة جذب الأرض للمادة .....................................**

**6 – المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما.................................................**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**( ب ) : ما عدد الذرات الموجودة في 12.5moI من الصوديوم ؟ .**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**السؤال الثالث ( أ ) حدد الايونات المتفرجه من التفاعل :** **2HF(aq)  + CaCO3(aq)  H2CO3(aq) + CaF2 (s)**

**\_\_\_\_\_\_\_\_**

**6**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**( ب ) : زن المعادلة :**

**Na(s)  + AICI3(aq)  NaCI(aq)  + AI(s)**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**( ج ) عدد اجزاء الذرة .**

**1 – 2 -**

**انتهت الاسئلة**



**المادة: الكيمياء 1**

**الصف: نظام المسارات - السنة الأولى المشتركة**

**المدرسة : .........................**

**أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام 1444هـ**

**الاسم:** ........................................................................................................ **الصف:** .....................................................

السؤال الأول: أسئلة الاختيار من متعدد

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1. **يوجد غاز الأوزون في طبقة .................** | | |
| **أ- الستراتوسفير** | **ب- الميزوسفير** | **ج-الاكسوسفير** |
| 1. **ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في لبيئة ؟...........** | | |
| **أ-الكيمياء الحيوية** | **ب-الكيمياء العضوية** | **ج- الكيمياء البيئية** |
| 1. **ميثاق يقضي على إنها استعمال مركبات الكلوروفلوروكربون** | | |
| **أ- مونتريال** | **ب-دوبسون** | **ج- توماس** |
| 1. **عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو** | | |
| **أ- حجم البالون** | **ب- درجة الحرارة** | **ج- كمية الهواء في البالون** |
| 1. **ما الشيء الذي يجب ألا تفعله أثناء العمل في المختبر ..................** | | |
| **أ- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية** | **ب- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية** | **ج- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها** |

السؤال الثاني:

ضع علامة ( √ ) أمام العبارة الصحيحة وعلامة ( X ) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

1. من الأمثلة على البيانات النوعية: درجة الحرارة . ( )
2. مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون . ( )
3. تصنف الأفكار بإنها مادة . ( )
4. الفرضية :هي عملية لجمع المعلومات. ( )
5. الطريقة العلمية هي هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية ( )

السؤال الثالث:

**قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **وجة المقارنة** | **البحث النظري** | **البحث التطبيقي** |
| **المفهوم العلمي** |  |  |

.

**السؤال الرابع:**

**اكتب تفسيراً علميًا لكل من :**

**1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلًا من الوزن في قياساتهم**

**...................................................................................................**

**...................................................................................................**

**2/ يعد الأوزون مهمًا**

**...................................................................................................**

**......................** **...........................................................................**



**https://tahdiri.com**